Family list 31 family members for: W09609287 Derived from 27 applications.

NEUE HETEROCYCLISCHE VERBINDUNGEN, VERFAHREN ZU DEREN HERSTELLUNG SOWIE MEDIZINISCHE VERWENDUNGNEUE HETEROCYCLISCHE VERBINDUNGEN, VERFAHREN ZU DEREN HERSTELLUNG SOWIE MEDIZINISCHE VERWENDUNG Publication info: AT244220T T - 2003-07-15

1-ACETYL-5-BROMO-4,6-DIMETHYLINDOLIN1-ACETYL-5-BROMO-4,6-**DIMETHYLINDOLIN**

Publication info: AT255091T T - 2003-12-15

- Novel heterocyclic derivatives, process for producing the same, and medicinal use thereof Publication info: AU693261 B2 - 1998-06-25
- Novel heterocyclic derivatives Publication info: AU705798 B2 - 1999-06-03
- Novel heterocyclic derivatives, process for producing the same, and medicinal use thereof Publication info: AU3532495 A - 1996-04-09
- Novel heterocyclic derivatives Publication info: AU7995898 A - 1998-10-01
- **NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, METHOD OF PRODUTION** THEREOF AND PHARMACEUTICAL USE THEREOF Publication info: CA2200472 A1 - 1996-03-28
- **NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, PROCESS FOR PRODUCING** THE SAME, AND MEDICINAL USE THEREOF Publication info: DE69531213D D1 - 2003-08-07
- **NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, PROCESS FOR PRODUCING** THE SAME, AND MEDICINAL USE THEREOF Publication Info: DE69531213T T2 - 2004-04-15
- **NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, PROCESS FOR PRODUCING** THE SAME, AND MEDICINAL USE THEREOF Publication info: DE69532216D D1 - 2004-01-08
- 11 NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, PROCESS FOR PRODUCING THE SAME, AND MEDICINAL USE THEREOF Publication info: DE69532216T T2 - 2004-09-16
- 12 NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, PROCESS FOR PRODUCING THE SAME, AND MEDICINAL USE THEREOF Publication info: DK782986T T3 - 2003-10-06
- 1-Acetyl-5-brom-4,6-dimethylindolin1-Acetyl-5-brom-4,6dimethylindolin Publication info: DK1136474T T3 - 2004-02-23
- 14 NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, PROCESS FOR PRODUCING THE SAME, AND MEDICINAL USE THEREOF

Publication info: EP0782986 A1 - 1997-07-09 EP0782986 A4 - 2000-04-05

EP0782986 B1 - 2003-07-02

BEST AVAILABLE COPY

- 15 1-Acetyl-5-bromo-4,6-dimethylindoline Publication info: EP1136474 A1 - 2001-09-26 EP1136474 B1 - 2003-11-26
- 16 NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, PROCESS FOR PRODUCING THE SAME, AND MEDICINAL USE THEREOF Publication info: ES2200003T T3 - 2004-03-01
- **NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, PROCESS FOR PRODUCING** THE SAME, AND MEDICINAL USE THEREOF Publication info: ES2206367T T3 - 2004-05-16
- 18 1-ACETYL-5-BROMO-4, 6-DIMETHYLINDOLINE

Publication info: HK1040513 A1 - 2004-06-18

19 NEW HETEROSYCLIC DERIVATIVE, ITS PRODUCTION AND ITS PHARMACEUTICAL USE Publication info: JP8092210 A - 1996-04-09

20 NOVOS DERIVADOS HETEROCICLICOS PROCESSO PARA A PRODUCAO DOS MESMOS E SUA UTILIZACAO MEDICINALNOVOS DERIVADOS HETEROCICLICOS PROCESSO PARA A PRODUCAO DOS MESMOS E SUA UTILIZAÇÃO MEDICINAL Publication info: PT782986T T - 2003-11-28

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

Family list 31 family members for: WO9609287 Derived from 27 applications.

21 1-ACETIL-5-BROMO-4,6-DIMETILINDOLINA1-ACETIL-5-BROMO-4,6-DIMETILINDOLINA

Publication info: PT1136474T T - 2004-04-30

- 22 Heterocyclic derivatives, method of production thereof and pharmaceutical use thereof Publication info: US5990150 A 1999-11-23
 - **✓ 23** Method for inhibiting acyl-CoA: cholesterol acyltransferase Publication info: US6127403 A 2000-10-03
 - 24 Heterocyclic derivatives, method of production thereof and pharmaceutical use thereof
 Publication Info: US6204392 B1 2001-03-20
 - Heterocyclic derivatives, method of production thereof and pharmaceutical use thereof
 Publication Info: US6414012 B1 2002-07-02
 - **26** Method of producing heterocyclic derivatives Publication info: US6489475 B2 2002-12-03 US2001014740 A1 2001-08-16
 - 27 NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, PROCESS FOR PRODUCING THE SAME, AND MEDICINAL USE THEREOF
 Publication info: WO9609287 A1 1996-03-28

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

世界知的所有権機関

PCT

国際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類6

C87D 209/08, 401/12; 403/12, 487/06, 498/06, 215/40, A61K 31/40, 31/44, 31/445, 31/495; 31/47 (11) 国際公開番号

WO96/09287

(43) 国際公開日

1996年3月28日(28.03.96)

(21) 国際出顧番号

PCT/JP95/01873

A1

(22) 国際出頭日

1995年9月20日(20.09.95)

(30) 優先権データ

特願平6/225166

1994年9月20日(20.09.94)

JР

(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について)

京都薬品工業株式会社

(KYOTO PHARMACEUTICAL INDUSTRIES, LTD.)[JP/JP]

〒604 京都府京都市中京区西ノ京月輪町38番地 Kyoto, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出順人(米国についてのみ)

松井 博(MATSUI, Hiroshi)[JP/JP]

〒631 奈良県奈良市三松3丁目14番4号 Nara, (JP)

神谷尚治(KAMIYA, Shoji)[JP/JP]

〒615 京都府京都市西京区上桂三ノ宮町50番地39号

第5コーポ中川202号 Kyoto, (JP)

白波瀬弘明(SHIRAHASE, Hiroaki)[JP/JP]

〒617 京都府長岡京市今里川原38番地の35 Kyoto, (JP)

中村正平(NAKAMURA, Shohei)[JP/JP]

〒616 京都府京都市右京区太秦多藪町14番地

レジデンス・ベレ・シャンブル6004号 Kyoto, (JP)

和田勝夫(WADA, Katsuo)[JP/JP]

〒569-11 大阪府高槻市上土室1丁目10番

ヒルズコート高槻3番館502号 Osaka, (JP)

(74) 代理人

弁理士 高島 一(TAKASHIMA, Hajime)

〒541 大阪府大阪市中央区平野町三丁目3番9号 (湯木ビル)

Osaka, (JP)

(81) 指定国 AU, CA, KR, US, 欧州特許(AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB,

GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類

国際調査報告書

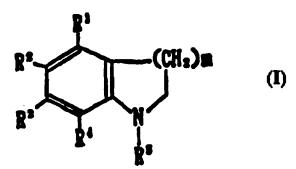
請求の範囲の補正の期限前であり、補正書受領の際には再公開される。

(54) Tide: NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVES, PROCESS FOR PRODUCING THE SAME, AND MEDICINAL USE THEREOF

(54) 発明の名称 新規ヘテロ環誘導体、その製造方法およびその医薬用途

(57) Abstract

A heterocyclic derivative represented by general formula (I) or medicinally acceptable salts thereof, a process for producing the same, and a medicinal composition containing the heterocyclic derivative or medicinally acceptable salt thereof, in particular, an ACAT inhibitor and a lipid peroxidation inhibitor, (wherein each symbol is as defined in the specification). As these compounds have excellent ACAT inhibitory and lipid peroxidation inhibitory effects, they are useful as an ACAT inhibitor and a lipid peroxidation inhibitor. More specifically, they are useful for preventing and treating arteriosclerosis, hyperlipemia, arteriosclerotic lesion in diabetes, and ischemic diseases of brain, heart or the like.



(57) 要約

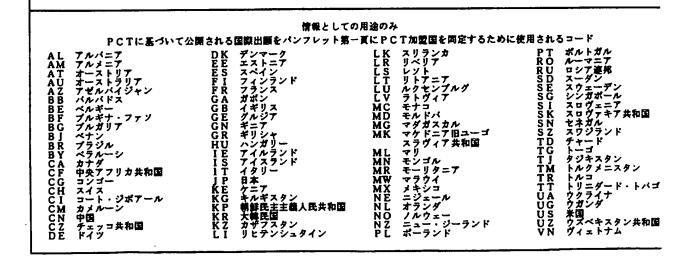
一般式(I)

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & R^4 & R^5 \\
\hline
R^4 & R^5
\end{array}$$
(I)

(式中、各記号は明細書に記載のとおり。)

で表されるヘテロ環誘導体またはその医薬上許容される塩、およびその製造方法。 また、当該ヘテロ環誘導体またはその医薬上許容される塩を含有してなる医薬組 成物、特にACAT阻害剤、脂質過酸化阻害剤。

本発明のヘテロ環誘導体およびその医薬上許容される塩は、優れたACAT阻害作用および脂質過酸化阻害作用を示し、ACAT阻害制および脂質過酸化阻害制として有用である。即ち、動脈硬化症、高脂血症、糖尿病における動脈硬化性病変、脳および心臓等の虚血性疾患等の予防および治療に有用である。



PCT/JP95/01873

明細書

新規へテロ環誘導体、その製造方法およびその医薬用途 技術分野

本発明は、新規へテロ環誘導体、その製造方法およびその医薬用途に関する。 より詳細には、インドリン環またはテトラヒドロキノリン環を有する新規へテロ 環誘導体、その製造方法およびその医薬用途〔特に、アシルーコエンザイムA: コレステロールアシルトランスフェラーゼ(以下、「ACAT」という)の阻害 剤、および脂質過酸化の阻害剤〕に関する。

背景技術

動脈硬化症は種々の循環器疾患の要因として極めて重要なことは周知のことであり、動脈硬化の進展の抑制あるいは動脈硬化の退縮を目指して、活発な研究がなされている。特に血液中や動脈壁中のコレステロールを低下させる薬剤は、有用性が認められてはいるものの、臨床効果が明確で副作用の少ない理想的な薬剤はまだ実現されていない。

近年、動脈壁中のコレステロールエステルの蓄積が動脈硬化症の進展に重要な 要因となっていることが明らかにされてきた。従って、血液中のコレステロール 量を低下させることは、動脈壁中へのコレステロールエステルの蓄積を低減し、 動脈硬化症の進展抑制および退縮に有効である。

食物中のコレステロールは、小腸粘膜中でエステル化された後、カイロミクロンとして血液中へとりこまれる。この小腸粘膜中のコレステロールエステルの生成に、ACATが重要な役割を演じていることが知られている。従って、小腸粘膜中のACATを阻害してコレステロールのエステル化を抑制することにより、血液中へのコレステロール吸収が妨げられ、血中コレステロール量を低下させることができると考えられる。

また、動脈壁では、ACATによりコレステロールがエステル化され、コレス テロールエステルとして蓄積される。従って、動脈壁中のACATを阻害するこ とにより、コレステロールエステルの蓄積を有効に抑制することが期待される。

PCT/JP95/01873

以上のことから、ACAT阻害剤は、小腸でのコレステロールの吸収ならびに動脈壁へのコレステロールの蓄積を抑制することにより、高脂血症および動脈硬化症等に対する有効な薬剤になると考えられる。

従来、かかるACAT阻害剤として、例えばアミドおよび尿素誘導体(J. Med. Chem., 29: 1131 (1986)、特開平2-117651号公報、特開平2-7259号公報、特開平5-32666号公報、特開平4-327564号公報等参照)が報告されている。

しかしながら、これら化合物の創製、および薬理学的研究は未だ十分とは言い 難い。

また、動脈壁中へのコレステロールエステルの蓄積には、低比重リポタンパク (LDL) の過酸化変性も重要な役割を演じている。さらに、生体における脂質 の過酸化は、動脈硬化症や脳および心臓血管系における虚血性疾患の発症と深い 関わりがあることが知られている。

従って、ACAT阻害作用と脂質過酸化阻害作用を併せ持つ化合物は、動脈壁中へのコレステロールエステルの蓄積をより効果的に減少させるとともに、生体内の脂質の過酸化をも阻害することにより、これらに起因する種々の血管病変を予防および治療することができ、医薬品としての有用性が高い。

本発明は、ACAT阻害作用および脂質過酸化阻害作用を有する化合物、その製造方法、およびその医薬用途(特に、ACAT阻害剤、脂質過酸化阻害剤)の提供を目的とする。

発明の開示

本発明者らは、上記目的を達成すべく鋭意研究を重ねた結果、インドリン環またはテトラヒドロキノリン環を有する特定のヘテロ環誘導体が、強いACAT阻害作用を有するだけでなく、脂質過酸化阻害作用も併せ持ち、強い抗高脂血症作用および抗動脈硬化作用を有することを見出し、本発明を完成した。

即ち、本発明は、一般式(I)

PCT/JP95/01873

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & R^1 \\
\hline
R^2 & R^4 & R^5
\end{array}$$
(CH₂)m

は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアル キル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル基、置換基を有して いてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基 を有していてもよいヘテロサイクル基、置換基を有していてもよいヘテロサイク リックアルキル基、-R^SO,A、-RPPO,B(R^およびRPはそれぞ れアルキレン基を、AおよびBはそれぞれアルカリ金属または水素原子を示す)、 -NR⁷ R⁸ (R⁷ は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有してい てもよいシクロアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル 基、置換基を有していてもよいアリール基または置換基を有していてもよいアリ ールアルキル基を、R®は水素原子または低級アルキル基を示す)または-R® -OCOR10(R®はアルキレン基を、R10は置換基を有していてもよいアルキ ル基、置換基を有していてもよいヘテロサイクル基または置換基を有していても よいヘテロサイクリックアルキル基を示す)を示す}で表される基を示し、また 残りの3つは同一または異なっていてもよくそれぞれ独立して、水素原子、低級 アルキル基または低級アルコキシ基を示し、R[®] は置換基を有していてもよいア ルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を有していても よいシクロアルキルアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基 を有していてもよいアリールアルキル基、置換基を有していてもよいヘテロサイ クル基、置換基を有していてもよいヘテロサイクリックアルキル基、アルケニル 基、アルキニル基、ジアルキルアミノアシルオキシアルキル基、−R® SO.D または-R®PO。E(R®およびR®はそれぞれアルキレン基を、DおよびE

PCT/JP95/01873

はそれぞれアルカリ金属または水素原子を示す)を示し、また、 R^4 が-NHC $O-R^4$ である場合には R^4 と R^5 が一緒になって環を形成していてもよく、m は1または2を示す。〕

で表されるヘテロ環誘導体(以下、化合物(I)ともいう)またはその医薬上許容される塩に関する。

また、本発明は、①一般式(II)

$$R_{18}$$

$$R_{19}$$

$$R_{19}$$

〔式中、R¹¹、R¹²、R¹³は同一または異なっていてもよくそれぞれ独立して、 水素原子、低級アルキル基または低級アルコキシ基を示し、R⁵、mは前配と同 養である。〕

で表されるアミン(以下、化合物(II)ともいう)と、一般式(III)

R'NCO (III)

〔式中、R7は前記と同義である。〕

で表されるイソシアナート(以下、化合物(III) ともいう)を反応させる工程を 経るか、

②化合物 (II) と、一般式 (IV)

 $R^{\bullet} - COX$ (IV)

〔式中、Xはハロゲン原子を示し、R は前配と同義である。〕

で表されるハロゲン化合物(以下、化合物(IV)ともいう)を反応させる工程を 経るか、

③化合物 (II) と、一般式 (V)

R"COOH (V)

(式中、R"は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよ

PCT/JP95/01873

いシクロアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基を有していてもよいヘテロサイクル基または置換基を有していてもよいヘテロサイクリックアルキル基を示す。〕

で表されるカルボン酸(以下、化合物(V)ともいう)またはその反応性誘導体を反応させる工程を経るか、

④一般式 (VI)

〔式中、R[®]、R[™]、R[™]、mは前配と同義である。〕 で表されるイソシアナート(以下、化合物(VI)ともいう)と、一般式(VII)

HNR'R' (VII)

〔式中、R¹、R¹は前記と同義である。〕

で表されるアミン(以下、化合物(VII)ともいう)を反応させる工程を経るか、 または、

⑤一般式(VIII)

(式中、R¹、R²、R²、R⁴、mは前記と同義である。)で表される化合物(以下、化合物(VIII)ともいう)と、一般式(IX)R²X

〔式中、R⁵、Xは前記と同義である。〕

で表される化合物(以下、化合物(IX)ともいう)を反応させる工程を経ることを特徴とする、上記へテロ環誘導体またはその医薬上許容される塩の製造方法に関する。

さらに、本発明は、上記へテロ環誘導体またはその医薬上許容される塩を含有 してなる医薬組成物、およびACAT阻害剤、脂質過酸化阻害剤に関する。

本明細書中に用いられている各記号について、以下に説明する。

 R^1 、 R^3 、 R^4 、 R^4 、 R^6 、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} における低級アルキル基としては、好ましくは炭素数 $1\sim 4$ であり、直鎖状でも分枝鎖状でもよく、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、プチル、イソプチル、sec-ブチル、tert-ブチル等が挙げられる。

 R^1 、 R^2 、 R^4 、 R^4 、 R^{11} 、 R^{12} における低級アルコキシ基としては、好ましくは炭素数 $1\sim 4$ であり、直鎖状でも分技鎖状でもよく、例えばメトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロポキシ、ブトキシ、イソプトキシ、secブトキシ、tert - ブトキシ等が挙げられる。

 R^{s} 、 R^{e} 、 R^{e} 、 R^{r} 、 R^{r} におけるアルキル基としては、好ましくは炭素数 $1\sim1$ 2 であり、直鎖状でも分枝鎖状でもよく、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソプチル、sec-ブチル、tert – ブチル、ペンチル、イソペンチル、ネオペンチル、ヘキシル、ヘプチル、オクチル、ノニル、デシル、ウンデシル、ドデシル、1, 1-9メチルプロピル、1, 1-9メチルプチル、1, 1-9メチルペンチル、3, 3-9メチルブチル、4, 4-9メチルブチル等が挙げられる。

 R^{5} 、 R^{9} 、 R^{9} 、 R^{7} におけるシクロアルキル基としては、好ましくは炭素数 $3 \sim 6$ であり、例えばシクロプロピル、シクロプチル、シクロペンチル、シクロヘキシル等が挙げられる。

 R^{5} 、 R^{6} 、 R^{6} 、 R^{7} におけるシクロアルキルアルキル基としては、そのシクロアルキル部は好ましくは炭素数 $3 \sim 6$ であり、アルキル部は好ましくは炭素

PCT/JP95/01873

数 1 ~ 3 であり、例えばシクロプロピルメチル、シクロブチルメチル、シクロペンチルメチル、シクロヘキシルメチル、シクロプロピルエチル、シクロプロピル プロピル等が挙げられる。

 R^{s} 、 R^{s} 、 R^{s} 、 R^{s} におけるアリール基としては、例えばフェニル、ナフチル等が挙げられる。

 R^{5} 、 R^{9} 、 R^{9} 、 R^{7} におけるアリールアルキル券としては、そのアリール 部は前述と同様のものが挙げられ、アルキル部は好ましくは炭素数 $1 \sim 4$ であり、例えばベンジル、1 - フェニルエチル、<math>2 - フェニルエチル、1 - フェニルプロ ピル、<math>2 - フェニルプロピル、3 - フェニルプロピル等が挙げられる。

R®、R®、R®、R®におけるヘテロサイクル基とは、複素環式化合物の環に結合する水素原子が1個脱離して生じる1価の基のことであり、脂肪族系でも芳香族系でもよく、例えばピロリジニル、ピペリジル、ピペリジノ、モルホリニル、モルホリノ、ピペラジニル、ピロリル、イミダブリル、ピリジル等が挙げられる。

 R^{s} 、 R^{q} 、 R^{q} におけるヘテロサイクリックアルキル基としては、そのヘテロサイクル部は前述と同様のものが挙げられ、アルキル部は好ましくは炭素数 $1 \sim 8$ であり、例えば(1 - ピロリジニル)ブチル、モルホリノプロピル、1、1 - ジメチル - 2 - (1 - ピロリジニル) エチル、1、1 - ジメチル - 2 - ピペリジノエチル、1、1 - ジメチル - 3 - (イミダゾール - 1 - イル) プロピル、(2、6 - ジメチルピペリジノ) メチル、(2、6 - ジメチルピペリジノ) ブロピル等が挙げられる。

上記アルキル基、シクロアルキル基、シクロアルキルアルキル基、アリール基、アリールアルキル基、ヘテロサイクル基、ヘテロサイクリックアルキル基は置換 基を有していてもよく、置換基としては、例えばアルキル基、アミノ基、水酸基、ジアルキルアミノ基、アミノアルキル基、アルコキシ基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、カルボキシアルキル基、アシルオキシ基、フェニル基、フェノキシ基、ハロゲン原子等が挙げられる。

PCT/JP95/01873

ここで、アルキル基、ジアルキルアミノ基、アミノアルキル基、カルボキシアルキル基におけるアルキル基としては、前述の低級アルキル基と同様のものが挙げられる。アルコキシ基と同様のものが挙げられる。アシルオキシ基としては、前述の低級アルコキシ基と同様のものが挙げられる。アシルオキシ基としては、好ましくは炭素数2~5で、直鎖状でも分枝鎖状でもよく、例えばアセチルオキシ、プロピオニルオキシ、ブチリルオキシ、バレリルオキシ、ピバロイルオキシ等が挙げられる。ハロゲン原子としては、後述と同様のものが挙げられる。また、ジアルキルアミノ基におけるアルキル基はフェニル基で置換されていてもよい。

 R^5 におけるアルケニル基としては、好ましくは炭素数 2 ~ 8 であり、直鎖状でも分枝鎖状でもよく、例えばエテニル、プロペニル、イソプロペニル、プテニル、ペンテニル、ヘキセニル、ヘプテニル、オクテニル、3, 3 - ジメチル - 2 - プロペニル等が挙げられる。

 R^{5} におけるアルキニル基としては、好ましくは炭素数 $2 \sim 8$ であり、直鎖状でも分枝鎖状でもよく、例えばエチニル、プロピニル、プチニル、ペンチニル、ヘキシニル、ヘプチニル、オクチニル、3, $3 - 9 \times 7$ アリー 2 - 7 ロピニル等が挙げられる。

 R^{8} におけるジアルキルアミノアシルオキシアルキル基としては、そのアルキル部は好ましくは炭素数 $1 \sim 8$ であり、また、アシル部は好ましくは炭素数 $2 \sim 5$ であり、直鎖状でも分枝鎖状でもよく、例えばアセチル、プロピオニル、プチリル、バレリル、ピバロイル等が挙げられる。ジアルキルアミノアシルオキシアルキル基は、具体的には、N, N-ジメチルアミノアセトキシエチル、<math>N, N-ジメチルアミノアセトキシプロピル等が挙げられる。

 R^{\bullet} 、 R^{\bullet} 、 R^{\bullet} 、 R^{\bullet} におけるアルキレン基としては、好ましくは炭素数 $1 \sim 8$ であり、直鎖状でも分枝鎖状でもよく、例えばメチレン、エチレン、トリメチレン、プロピレン、テトラメチレン、ペンタメチレン、ヘキサメチレン、1, 1-3メチルエチレン、2, 2-3メチルプロピレン等が挙げられる。

A、B、D、Eにおけるアルカリ金属としては、ナトリウム、カリウム等が好ましい。

Xにおけるハロゲン原子としては、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子等が挙げられる。

本発明の化合物(1)において好ましい化合物としては、例えば、

1 - プチルー 3 - (1 - ヘキシルー 4, 6 - ジメチルインドリンー <math>5 - イル) ウレア、

1-プチル-3-(1-ヘキシル-4, 6-ジメチルインドリン-7-イル) ウレア、

 $N-(1-\alpha+2)u-4$, 6-2y+u-4y+1=0, 6-2y+1=0, 1-4u+1=0, 1-4u+1=

N-(1-4) プチルー 4 6-9 メチルインドリンー 7-4 ル) -2 2-9 メチルプロパンアミド、

PCT/JP95/01873

N - (1 - x + y) = 2 - 4, 6 - y + y + y + 1 - 7 - 4, 0 - y + y + y + 1 - 7 - 4, 0 - 2, 0 - y + y + y + 1 - 7 - 4, 0 - 2, 0 - y + y + 1 - 7 - 4, 0 - 2, 0 - 3

 $N = (1 - \Delta + 2) - 4$, $6 - 3 \times 5 \times 7 - 7 - 7 - 7 - 7$, $2 - 3 \times 5 \times 7 - 7 - 7 - 7 - 7$

N = (1 - U < 0) U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0 U < 0

 $N-(1-\Lambda+シル-4, 6-ジメチルインドリン-7-イル)-2, 6-ジメチルピペリジノプロパンアミド等、またはその医薬上許容される塩が挙げられる。$

化合物(I)は、医薬上許容される塩が形成されていてもよい。

化合物 (I) は塩基性の基を有するため酸付加塩を形成することができ、この酸付加塩を形成するための酸としては、塩酸、硫酸、リン酸、硝酸等の無機酸、シュウ酸、フマル酸、マレイン酸、クエン酸、酒石酸、メタンスルホン酸、トルエンスルホン酸等の有機酸等が挙げられる。

また、化合物(1)がカルボキシル基等の酸性の基を有する場合は、アルカリ金属塩(例えばナトリウム塩、カリウム塩等)、アルカリ土類金属塩(例えばカルシウム塩、マグネシウム塩等)、有機塩基塩(例えばトリエチルアミン塩、ジシクロヘキシルアミン塩、ビリジン塩等)等を形成することができる。

本発明の化合物(1)およびその医薬上許容される塩は、以下の方法等により 製造することができる。

〔製造方法 1〕

化合物([[]) と化合物([[]) を反応させる方法。

PCT/JP95/01873

この方法は、一般式(I) においてR が-NR R (R が水素原子の場合) である化合物の製造方法である。

当該反応は、通常不活性溶媒中で行われる。不活性溶媒としては、具体的には アセトン、ジオキサン、アセトニトリル、クロロホルム、ベンゼン、塩化メチレン、塩化エチレン、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、N. Nージメチルホルム アミド、ピリジン、水等、またはこれらの混合物等が挙げられる。

また、トリエチルアミン、ピリジン、4ージメチルアミノピリジン、炭酸カリウム等の塩基を使用することができる。

反応温度は通常-10~160℃、好ましくは20~100℃であり、反応時間は通常30分間~10時間である。

原料化合物(II)は、例えば以下のようにして製造することができる。 まず、酢酸と硫酸の混合溶媒中、硝酸を用いて、一般式(X)

$$\mathbb{R}^{12} \xrightarrow{\mathbb{R}^{11}} (\mathbb{CH}_2)_{\mathbb{R}}$$
 (X)

【式中、R¹¹、R¹²、R¹³、mは前配と同義であり、R¹¹はアミノ保護基を示す。〕で表される化合物 (J. Bric. Mordlander, et al., J. Org. Chem., 46, 778-782 (1981)参照〕をニトロ化(ベンゼン環上にニトロ基を導入)した後、アミノ保護基を脱保護させる。こうして得られた化合物と、化合物 (IX) を反応させた後、パラジウムー炭素等の触媒を用いてニトロ基の還元を行い、原料化合物 (II) を製造することができる。

R¹⁴のアミノ保護基としては、ホルミル、アセチル、モノクロロアセチル、ジクロロアセチル、トリクロロアセチル、トリフルオロアセチル、プロピオニル、ベンゾイル等のアシル基等が挙げられる。

当該アミノ保護基の脱保護は、自体既知の方法により行われる。例えば、酸(

PCT/JP95/01873

塩酸、ギ酸、トリフルオロ酢酸等)によって処理する方法、アルカリ(水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム等)によって 処理する方法等が挙げられる。

〔製造方法2〕

化合物(II)と化合物(IV)を反応させる方法。

この方法は、一般式(1)においてR⁶が前記定義のあらゆるものを示す場合の製造方法である。

当該反応は、通常不活性溶媒中で行われる。不活性溶媒としては、具体的には アセトン、ジオキサン、アセトニトリル、クロロホルム、ベンゼン、塩化メチレン、塩化エチレン、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、N, N-ジメチルホルム アミド、ピリジン、水等、またはこれらの混合物等が挙げられる。

また、トリエチルアミン、ピリジン、4-ジメチルアミノピリジン、炭酸カリウム等の塩基を使用することができる。

反応温度は通常-10~100℃、好ましくは0~60℃であり、反応時間は 通常30分間~10時間である。

〔製造方法3〕

化合物(II) と、化合物(V)またはその反応性誘導体を反応させる方法。 この方法は、一般式(I)においてR[®]がR[®]である化合物の製造方法である。 当該反応は、通常不活性溶媒中で行われる。不活性溶媒としては、具体的には アセトン、ジオキサン、アセトニトリル、クロロホルム、ベンゼン、塩化メチレ

アセトン、ジオギザン、アセトニトリル、クロロボルム、ペンセン、塩化メテレン、塩化エチレン、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、N. Nージメチルホルムアミド、ピリジン、水等、またはこれらの混合物等が挙げられる。

また、トリエチルアミン、ピリジン、4ージメチルアミノピリジン、炭酸カリウム等の塩基を使用することができる。

反応温度は通常-10~100℃、好ましくは0~60℃であり、反応時間は 通常30分間~10時間である。

化合物 (V) は、遊離酸として、あるいはナトリウム、カリウム、カルシウム、

トリエチルアミン、ピリジン等の塩として、あるいは酸無水物、混合酸無水物(置換リン酸(ジアルキルリン酸等)、アルキル炭酸(モノエチル炭酸等)等)、活性アミド(イミダゾール等とのアミド)、エステル(シアノメチルエステル、4-ニトロフェニルエステル等)等の反応性誘導体として、当該反応に供される。また、この反応において、化合物(V)を遊離酸または塩の状態で使用する場合には縮合剤の存在下で反応を行うのが好ましい。縮合剤としては、例えばN,N'ージシクロヘキシルカルボジイミド等のN,N'ージ置換カルボジイミド類;1-エチル-3-(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド、NーシクロヘキシルーN'ーモルホリノエチルカルボジイミド、NーシクロヘキシルーN'ーモルホリノエチルカルボジイミド、NーシクロヘキシルーN'ー(4ージエチルアミノシクロヘキシル)カルボジイミド等のカルボジイミド化合物:N,N'ーカルボニルジイミダゾール、N,N'ーチオニルジィミダゾールのようなアゾライド化合物等の脱水剤等が用いられる。これらの縮合剤を用いた場合、反応はカルボン酸の反応性誘導体を経て進行すると考えられる。

〔製造方法4〕

化合物(VI)と化合物(VII)を反応させる方法。

この方法は、一般式 (I) において R^{\bullet} が $-NR^{7}$ R^{\bullet} である化合物の製造方法である。

当該反応は、通常不活性溶媒中で行われる。不活性溶媒としては、具体的には アセトン、ジオキサン、アセトニトリル、クロロホルム、ベンゼン、塩化メチレン、塩化エチレン、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、N, N-ジメチルホルム アミド、ピリジン、水等、またはこれらの混合物等が挙げられる。

また、トリエチルアミン、ピリジン、4-ジメチルアミノピリジン、炭酸カリウム等の塩基を使用することができる。

反応温度は通常-10~160℃、好ましくは10~100℃であり、反応時間は通常30分間~10時間である。

また、原料化合物 (VI) は、例えば、化合物 (II) を不活性溶媒に溶解し、フォスゲン等を吹き込むことにより製造することができる。

PCT/JP95/01873

〔製造方法5〕

・化合物(VIII)と化合物(IX)を反応させる方法。

当該反応は、通常不活性溶媒中で行われる。不活性溶媒としては、具体的には アセトン、ジオキサン、アセトニトリル、クロロホルム、ペンゼン、塩化メチレ ン、塩化エチレン、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、N. Nージメチルホルム アミド、ピリジン、水等、またはこれらの混合物等が挙げられる。

また、トリエチルアミン、ピリジン、4-ジメチルアミノピリジン、炭酸カリ ウム、水素化ナトリウム等の塩基を使用することができる。

反応温度は通常-10~100℃、好ましくは0~60℃であり、反応時間は 通常30分間~10時間である。

また、原料化合物(VIII)は、例えば一般式(X)で表される化合物をニトロ化 (ベンゼン環上にニトロ基を導入) した後、パラジウムー炭素等の触媒を用いて ニトロ基の還元を行い、一般式(XI)

$$R^{12} \xrightarrow{R^{11}} (CH_2)m$$

$$H_2N \xrightarrow{I} R^{14}$$
(XI)

[式中、R¹¹、R¹²、R¹³、R¹⁴、mは前記と同義である。]

で表される化合物を得る。次いで、当該化合物を原料として製造方法2に準じて 一般式(XII)

$$\begin{array}{c}
R^{2} \\
R^{2} \\
R^{4} \\
R^{14}
\end{array}$$
(XII)

〔式中、R¹、R²、R³、R⁴、R¹4、mは前記と同義である。〕

PCT/JP95/01873

で表される化合物を得、これを脱保護することにより製造することができる。

上記のようにして得られた本発明化合物 (I) は、従来公知の方法 (例えばクロマトグラフィー、再結晶等) により、精製することができる。

また、当該化合物(I)は、自体既知の方法によって、その医薬上許容される 塩にすることができる。

本発明の化合物(I)およびその医薬上許容される塩は、哺乳動物(ヒト、ウシ、ウマ、イヌ、ネコ、ウサギ、ラット、マウス、ハムスター等)に対して、優れたACAT阻害作用および脂質過酸化阻害作用を示し、ACAT阻害剤および脂質過酸化阻害剤として有用である。即ち、動脈硬化症、高脂血症、糖尿病における動脈硬化性病変、脳および心臓等の虚血性疾患等の予防および治療に有用である。

本発明の化合物(I)またはその医薬上許容される塩を含有してなる医薬組成物には、添加剤等を配合することができる。添加剤としては、例えば賦形剤(例えばデンプン、乳糖、砂糖、炭酸カルシウム、リン酸カルシウム等)、結合剤(例えばデンプン、アラビアゴム、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース、結晶セルロース等)、滑沢剤(例えばステアリン酸マグネシウム、タルク等)、崩壊剤(例えばカルボキシメチルセルロースカルシウム、タルク等)等が挙げられる。

上記成分等を混合した後、混合物を自体公知の手段に従い、例えばカプセル剤、 錠剤、細粒剤、顆粒剤、ドライシロップ等の経口投与用、または注射剤、坐剤等 の非経口投与用の製剤とすることができる。

本発明の化合物(I)およびその医薬上許容される塩の投与量は、投与対象、症状、その他によって異なるが、例えば高コレステロール血症患者に対して、成人に経口投与する場合、1回量約0.1~50mg/kg体重を1日1~3回程度投与すればよい。

以下に実施例を挙げて本発明をより詳細に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

PCT/JP95/01873

実施例1:1ープチルー3ー(1ーヘキシルー4, 6ージメチルインドリンー5 ーイル)ウレア

(1) 1-アセチルー4、8-ジメチルインドリン

4,6-ジメチルインドール1.08gを酢酸20m1に溶解し、15℃にて水素化シアノホウ素ナトリウム2.3gを分割添加した。同温度で1時間撹拌後、氷水中に注加し、飽和炭酸水素ナトリウム水を加えて中和し、酢酸エチルにて抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をベンゼンに溶解し、無水酢酸840mgを加えて室温で1時間撹拌した。反応液を飽和炭酸水素ナトリウム、飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;クロロホルムーメタノール=1:0~10:1)で精製し、標記化合物(1)1.3gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1.) δ :

2.18 (6H, s, -CH₂, -COCH₃), 2.30 (8H, s, -CH₃).

3.00 (2H, t, J=8.3Hz, C_2-H_2), 4.03 (2H, t, J=8.3Hz, C_2-H_2).

6. 66 (1H, s. C_8 -H), 7. 89 (1H, s. C_7 -H)

(2) 1-アセチルー4, 6-ジメチルー5-ニトロインドリン

1-アセチルー4,6-ジメチルインドリン2.6gを無水酢酸35m1に溶解し、0℃にて、無水酢酸15m1に溶解した硝酸(d=1.5)0.92m1を滴下した。室温で1時間撹拌後、氷水中に注加し、飽和炭酸水素ナトリウム水を加えて中和し、クロロホルムにて抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;クロロホルムーメタノール=1:0~100:1)で精製し、標記化合物(2)2.4gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1.) δ :

2.17 (3H. s. -COCH₂). 2.5

2.24 (3H. s. -CH₂).

2.30 (3H, s, -CH₃).

3.08 (2H, t. J=8.4Hz, C_8-H_2).

PCT/JP95/01873

4. 14 (2H, t, J=8. 3Hz, C₂-H₂), 8. 00 (1H, s, C₇-H)

- (2)で得られた1-アセチル-4,6-ジメチル-5-二トロインドリン2.4gをメタノール25m1に溶解し、6N塩酸20m1を加え、15時間湿流した。反応終了後、溶媒を滅圧下留去し、残渣をクロロホルムに溶解し、飽和炭酸水素ナトリウム水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。得られた1.8gのインドリンをジメチルホルムアミド20m1に溶解し、0℃にて水素化ナトリウム(abt.60% oil suspension)457mgを加えた。同温度で0.5時間撹拌後、反応液にヘキシルブロマイド1.8gを加え、室温で3時間撹拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルにて抽出し、飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒:ヘキサン-酢酸エチル=1:0~10:1、四種型1.個型化合物(2)28gを過た。
- 1) で精製し、標記化合物(3)2.8gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1.) δ :

0.90 (3H. br-t. -CH₂).

1.2 - 1.8 (8H. m. -(CH₂)₄-).

2.17 (3H. s. -CH₂).

2.30 (3H. s. -CH₃).

3.00 (2H. t. J=8.4Hz. C_2-H_2). 3.09 (2H. t. J=7.2Hz. $N-CH_2$).

3.51 (2H, t. J=8.3Hz. C_2 -H₂). 5.99 (1H, s. C_7 -H)

- (3)で得られた4,6-ジメチル-1-ヘキシル-5-ニトロインドリン1.0gをベンゼン40m1に溶解し、10%パラジウム-炭素100mgを加え、40℃にて水素添加した。反応終了後、パラジウム-炭素を違別し、飽和炭酸水素ナトリウムおよび飽和食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。得られた5-アミノ-4,6-ジメチル-1-ヘキシルインドリンをクロロホルム20m1に溶解し、プチルイソシアネート400mgを加え、室温で18時間撹拌した。反応液に水を加え、飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウ

ムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ (展開溶媒:クロロホルムーメタノール=1:0~50:1)で精製後、エタ ノールにて再結晶し、標配化合物(4)650mgを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1.) δ :

0.91 (6H. br-t. -CH₃).

1.0 - 2.0 (12H, m, $-(CH_2)_4$ -, $-(CH_2)_2$ -).

2.09 (3H, s. -CH₂).

2.19 (3H. s. -CH₂).

2.6 - 3.6 (8H, m. CO-CH₂, C₃-H₂, N-CH₂, C₂-H₂).

4.29 (1H, br. NH).

5.45 (1H. br. NH).

6. 18 (1H. s. C₇-H)

2-ジメチルプロパンアミド

5-アミノ-4, 6-ジメチル-1-ヘキシルインドリン880mgをクロロ ホルム20m1に溶解し、トリエチルアミン370mgおよびピパロイルクロラ イド430mgを加え、室温で1時間撹拌した。反応液に水を加え、飽和食塩水 で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲル カラムクロマトグラフィー(展開溶媒:クロロホルムーメタノール=1:0~5 0:1)で精製後、エタノールにて再結晶し、標配化合物650mgを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₁) δ :

0.84 (3H. br-t. -CH₂).

1.1 - 1.8 (8H. m. -(CH₂)₄-).

1.33 (9H, s, -(CH₂)₃), 2.00 (3H, s, -CH₂),

2.11 (SH. s. -CH₂).

2.82 (2H, t, J=7.8Hz, C₃-H₂).

2.99 (2H, t, J=7.2Hz, N-CH₂). 3.83 (2H, t, J=7.8Hz, C₂-H₂).

6.16 (1H. s. C₇-H).

6.70 (1H, br. N-H)

実施例3:N-(1-ヘキシルー4, 6-ジメチルインドリン-7-イル)-2. 2-ジメチルプロパンアミド

(1) 1-アセチルー5-プロムー4, 6-ジメチルインドリン

PCT/JP95/01873

1-アセチル-4. 6-ジメチルインドリン5. 5gを酢酸150mlに溶解 し、室温にて臭素2.2m1を満下した。室温で1時間撹拌後、氷水中に注加し、 析出した固形物を遮別後、メタノールにて再結晶し、原配化合物 (1) 6. 5 g を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1.) δ :

2.18 (3H. s. -COCH₂).

2.27 (3H, s. -CH₁).

2.39 (3H. s. -CH₂),

3.06 (2H. t. J=8.4Hz. C₂-H₂).

4.03 (2H. t. J=8.4Hz, C_2-H_2), 7.99 (1H. s. C_7-H)

(2) 5 - 7 - 4, 6 - 9 + 4 - 7 - 2 + 4 + 4 + 5 - 4 + 5 - 5 + 5 - 7 - 2 + 4 + 5 - 7 - 2 + 7 - 2 + 7

酢酸25mlに濃硫酸25mlおよび硝酸(d=1,56)1,46mlを加 え、0℃にて撹拌下、(1)で得られた1-アセチル-5-プロム-4.6-ジ メチルインドリン6.5gを加え、同温度にて18時間撹拌した。反応液を氷水 中に注加し、析出した固形物を濾別し、十分に水洗した。得られた固形物をエタ ノール50m1および水10m1に懸濁し、水酸化ナトリウム20gを加え、8 時間還流した。溶媒を減圧下留去し、クロロホルムを加え、飽和食塩水で洗浄後、 硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去後、残渣をシリカゲルカラムクロ マトグラフィー(展開溶媒;ペンゼン)で精製し、標記化合物(2)4.8gを 得た。

 $^{\prime}H-NMR$ (CDC1.) δ :

2.29 (3H. s. C₄-CH₂).

2.65 (3H. s. C₄-CH₃).

3. 10 (2H. t. J=8.4Hz, C_2-H_2). 3. 82 (2H. t. J=8.4Hz, C_2-H_2).

9.0 (1H. br. N-H)

- $(3) N (1 \triangle + 2) N 4 \cdot (6 2) \times + 2 \times +$ ージメチルプロパンアミド
- (2) で得られた5-プロムー4, 6-ジメチルー7-二トロインドリン3. Ogをジメチルホルムアミド60mlに溶解し、0℃にて水素化ナトリウム (abt. 60% oil suspension) 5 3 0 m g を加えた。同温度で 0. 5 時間撹拌後、反応液

PCT/JP95/01873

にヘキシルプロマイド1.8gを加え、室温で12時間撹拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルにて抽出し、飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;ヘキサン-酢酸エチル=1:0~10:1)で精製した。得られた固形物をベンゼン40m1に溶解し、10%パラジウム-炭素100mgを加え、40℃にて水素添加した。反応終了後、パラジウム-炭素を違別し、飽和炭酸水素ナトリウムおよび飽和食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。得られた7-アミノ-4。6-ジメチル-1-ヘキシルインドリンをクロロホルム20m1に溶解し、トリエチルアミン1.0gおよびピバロイルクロライド1.0gを加え、室温で1時間撹拌した。反応液に水を加え、飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒:クロロホルム-メタノール=1:0~50:1)で精製した。得られた化合物(3)をエタノールに溶解し、10N塩酸/エタノール1m1を加えた後、溶媒を減圧下留去した。得られた残渣をエタノールにて再結晶し、標記化合物(3)の塩酸塩700mgを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1.) δ :

0.90 (3H, br-t, -CH₄).

1.1 - 1.6 (8H. m. $-(CH_2)_4-$).

1.41 (9H. s. -(CH₂)₃).

2.15 (3H. s. -CH₂).

2.25 (3H, s, -CH₂),

3. 15 (4H. m. C_3-H_2 . $N-CH_2$).

3.70 (1H, m, C_2 -H).

4.00 (1H, m, C₂-H).

7. 12 (1H. s. C₅-H).

9.2 (1H. br. N-H)

実施例4:1-ブチル-3-(1-ヘキシル-4,6-ジメチルインドリン-7--イル) ウレア

7-アミノー4, 6-ジメチル-1-ヘキシルインドリン800mgをクロロホルム20m1に溶解し、プチルイソシアネート400mgを加え、室温で18時間撹拌した。反応液に水を加え、飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開

PCT/JP95/01873

溶媒; クロロホルムーメタノール=1:0~50:1) で精製後、エタノールに て再結晶し、標記化合物 $450 \, \mathrm{mg}$ を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1.) δ :

0.88 (6H. br-t, -CH_a),

1.0 - 1.8 (12H. m. -(CH_2)₄-. -(CH_2)₂-).

2.13 (6H, s. $-CH_2 \times 2$).

2.83 (2H. t. J=8.3Hz. C₂-H₂).

3. 20 (4H. $N-CH_2 \times 2$).

3.43 (2H. t. J=8.3Hz, C₂-H₂),

4.80 (1H. br-t. NH-CH₂).

5.52 (1H. br-s. C₇-NH).

6. 40 (1H, s, C₅-H)

実施例5~36

上記実施例1~4のいずれかと同様の方法にて、表1~2に示す化合物を得た。

PCT/JP95/01873

$$R^4 = -NHCO - R^6$$

実施例	R¹	R2	R3	R ^e	R ^s
5 6 7 8 9 10	-H -CH ₃ -OCH ₃ -CH ₃ -CH ₃ -CH ₃ -CH ₃	-H -H -H -H -H -H	-CH ₃ -CH ₃ -OCH ₃ -CH ₃ -CH ₃ -CH ₃ -CH ₃	-C(CH ₂) ₂ -C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃ -C(CH ₂) ₃ -C(CH ₂) ₃ -C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃ -C(CH ₃) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃ -C(CH ₃) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃	-(CH ₂) ₅ CH ₂ -CH ₂ CH ₃ -(CH ₂) ₅ CH ₃ -(CH ₂) ₅ CH ₃ -(CH ₂) ₅ CH ₃ -(CH ₂) ₇ CH ₃ -(CH ₂) ₇ CH ₃
12 13 14 15 16 17 18 19 20	-CH ₃ -CH ₃ -CH ₃ -CH ₃ -CH ₃ -CH ₃ -CH ₄ -CH ₄ -CH ₄ -CH ₄ -CH ₅ -CH ₅	-H -H -H -H -H -H -H -H	-CH: -CH: -CH: -CH: -CH: -CH: -CH: -CH:	-C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₂ -C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃ -C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃ -C(CH ₃) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃ -CH ₂ C(CH ₃) ₂ CH ₂ COOH -C(CH ₃) ₃ -C(CH ₃) ₂ (CH ₂) ₄ COOH	-CH ₂ CH ₃ -CH ₂ CH ₂ -(CH ₂) ₃ CH ₃

PCT/JP95/01873

表 2

実施例	R1	R²	R*	R*	R ^s
21	-СН.	-н	-СН з	-(CH ₂) ₂ CH ₃	-(CH ₂) ₅ CH ₃
22	-CH,	-н	-CH,	-C(CH ₂) ₃	-(CH ₂) 20COCH ₃
23	-CH3	-н	-CH:	-C(CH ₂) ₃	-(CH ₂) ₂ OCH ₃
24	-CH3	· –H	-CH2	-C(CH ₂),	-(CH ₂) ₂ 0C ₂ H ₃
25	-CH ₃	-H	-CH:	-C(CH _*) _*	-CsH ₁₁
26	-CH:	-H	-CH ₃	-C(CH ₂) ₃	-(CH ₂) ₈ COOH
27	-CH ₃	-H	-CH _a	-C(CH ₂) ₂	-C7H1 &
28	-CH2	-Н	-CH:	-C(CH ₂) ₂ CH ₂ OH	-CeH1s
29	-CH ₃	-н	-CH _a	-c(ch*)*ch*ococh*	-CaHia
30	-CH:	-H	-CH ₃		-C.H.s
31	-CH ₂	- H	-CH:	-C(CH ₃) ₃	-(CH ₂) ₂ CH(CH ₃) ₂
32	-CH:	-н	-CH:	-C(CH _a) _a	-CH ₂ CH(CH ₃) ₂
33	-CH ₃	-н	-CH ₃	-C(CH ₂) ₂ CH ₂ OCO -	-C.H.;
34	-CH:	-н	-CH:	-C(CH ₂) ₂ CH ₂ OC ₂ H ₃	-C.H.:
35	-СН.	-н	-CH2	-CH = CH = -N H = C	-CeH1=
36	-CH3	-Н	-CH:	-C(CH ₂),	-CaH7

また、上記実施例5~86の化合物の「H-NMR値を以下に示す。 「H-NMR (CDC1。) δ:

実施例5: 0.91 (3H. br-t). 1.1 - 1.8 (8H. m). 1.34 (9H. s).

(HC1塩) 2.09 (3H, s), 2.93 - 3.48 (4H, m), 3.48 - 3.82 (1H, m),

3.82 - 4.35 (1H. m), 7.12 (1H. d), 7.32 (1H. d),

9.36 (1H. br-s)

実施例 6: 0.93 (3H. br-t), 1.0 - 2.0 (19H. m), 1.35 (6H. s),

2.12 (3H, s), 2.19 (3H, s). 2.98 (2H, t). 3.25 (2H, t).

3.65 (2H. t). 6.80 (1H. s). 8.09 (1H. br-s)

実施例7: 0.87 (3H, br-t), 1.1 - 1.8 (8H, m), 1.31 (9H, s),

2.84 (2H, t), 3.16 (2H, t). 3.44 (2H, t).

3, 74 (3H. s), 3, 79 (3H, s), 5, 86 (1H, s)

実施例 8 : 0.92 (3H, br-t), 1.39 (9H, s), 1.2 - 1.9 (4H, m),

2.08 (3H. s). 2.15 (3H. s). 2.80 - 3.30 (4H. m).

3.60 (2H, t). 6.68 (1H. s). 7.78 (1H. br-s)

実施例 9 : 0.90 (3H, br-t), 0.92 (3H, br-t), 1.08 - 1.88 (10H, m),

1.29 (6H, s), 2.05 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.81 (2H, t),

3.13 (2H. t), 3.40 (2H. t), 6.39 (1H. s), 6.74 (1H. br-s)

実施例10: 0.63 - 1.05 (6H, m), 1.05 - 1.82 (14H, m), 1.29 (6H, s),

2.08 (3H. s), 2.10 (3H. s), 2.82 (2H. s), 3.13 (2H. t),

3.41 (2H. t), 6.41 (1H. s), 6.77 (1H. br-s)

実施例11: 0.88 (3H, br-t), 1.01 - 1.87 (12H. m), 1.35 (9H, s).

2.09 (3H. s), 2.14 (3H. s), 2.82 (2H. t), 3.13 (2H. t).

3.52 (2H. t). 6.60 (1H. br-s)

実施例12: 1.18 (3H. t). 1.35 (9H. s). 2.09 (3H. s). 2.15 (3H. s).

2.92 (2H. t), 3.22 (2H. q), 3.56 (2H. t), 6.62 (1H. s).

7.57 (1H. br-s)

実施例13: 0.88 (3H, br-t), 1.08 (3H, t), 1.29 (6H, s),

1.1 - 1.9 (10H. m). 2.08 (3H. s). 2.22 (3H. s).

2.82 (2H. t). 3.21 (2H. q). 3.33 (2H. t). 6.43 (1H. s).

6.84 (1H. br-s)

実施例14: 0.90 (3H, br-t), 0.92 (3H, br-t), 1.08 - 1.88 (14H, m).

1, 29 (6H, s), 2.05 (3H, s). 2.12 (3H, s). 2.81 (2H, t).

3.13 (2H, t), 3.40 (2H, t), 6.39 (1H, s), 6.74 (1H, br-s)

実施例15: 0.63 - 1.05 (6H, m). 1.05 - 1.82 (18H, m). 1.34 (6H, s).

2.11 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.95 (2H, s), 3.13 (2H, t),

3.60 (2H, t). 6.72 (1H, s). 7.8 (1H, br)

実施例16: 0.89 (3H, br-t), 1.05 - 1.70 (8H, m), 1.81 (3H, s),

2.11 (3H. s). 2.15 (3H. s). 2.81 (2H. br-t).

2.6 - 3.8 (4H. m), 6.39 (1H. s), 6.58 (1H. br), 6.72 (1H. br)

実施例17: 0.87 (3H, br-t), 1.05 - 1.90 (8H, m), 1.25 (3H, s),

1.32 (3H, s), 2.11 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.67 (1H, m).

2.7 - 3.4 (4H. m), 3.59 (2H. t). 6.69 (1H. s).

7.83 (1H. br-s)

実施例18: 0.87 (SH. br-t), 1.05 - 1.80 (SH. m), 1.21 (6H. s),

2.17 (6H, s), 2.48 (2H, s), 2.55 (2H, s), 3.01 (2H, t),

3.10 (2H, t). 3.54 (2H, t), 6.70 (1H, s).

6,8 - 8.2 (1H, br-s), 8.72 (1H, br-s)

実施例19: 0.87 (SH. br-t). 1.05 - 1.80 (8H. m). 1.17 (3H. t).

1.20 (3H, t), 1.35 (9H, s), 2.22 - 2.62 (4H, m),

2.91 (2H, t), 3.04 (2H, t), 3.48 (2H, br-t).

6.56 (1H, s), 7.25 (1H, br-s)

実施例20: 0.85 (3H, br-t), 1.05 - 1.80 (8H, m), 1.27 (6H, s),

1.80 - 2.25 (2H. m), 2.10 (3H. s), 2.16 (3H. s).

PCT/JP95/01873

2.25 - 2.55 (2H. m), 2.90 (2H. t), 3.04 (2H. t).

3.47 (2H, t), 6.69 (1H, s), 8.49 (1H, br-s), 8.95 (1H, br-s)

実施例21: 0.83 (3H. br-t), 0.87 (3H. br-t), 1.1 - 1.8 (11H. m),

2.11 (3H, s). 2.16 (3H, s). 2.29 (1H, t). 2.85 (2H, t).

3.22 (2H, t), 3.55 (2H, t), 6.49 (1H, s), 6.68 (1H, br)

実施例22: 1.27 (9H. s), 2.04 (6H. s), 2.13 (3H. s), 3.06 (2H. t),

3.43 (2H, t). 3.75 (2H, t), 4.29 (2H, t), 6.87 (1H, s).

9.15 (1H. br-s)

実施例23: 1.33 (9H, s), 2.04 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.8 - 2.9 (4H, m),

3.38 (3H, s), 3.4 - 3.6 (4H, m), 6.36 (1H, s), 7.35 (1H, br-s)

実施例24: 1.16 (3H. t). 1.32 (9H. s). 2.04 (3H. s). 2.09 (3H. s).

2.82 (2H, t), 3.3 - 3.6 (8H, m), 6.53 (1H, s), 7.40 (1H, br-s)

実施例25: 0.88 (3H. br-t), 1.35 (9H. s), 1.2 - 1.9 (6H. m),

2.08 (3H. s). 2.15 (3H. s). 2.92 (2H. t). 3.13 (2H. t).

3.55 (2H. t). 6.23 (1H. s). 7.60 (1H. br-s)

実施例26: 1.1-1.9 (6H. m), 1.39 (9H. s), 2.07 (3H. s), 2.13 (SH. s).

2.29 (2H. t), 2.84 (2H. t), 3.11 (2H. t), 3.43 (2H. t),

5.40 (1H. br). 6.52 (1H. s). 7.30 (1H. br-s)

実施例27: 0.87 (3H, br-t), 1.1 - 1.8 (10H, m), 1.34 (9H, s),

2.07 (3H, s). 2.13 (3H, s). 2.87 (2H, t). 3.13 (2H, t).

3.49 (2H. t). 6.52 (1H. s). 7.20 (1H. br-s)

実施例28: 0.87 (3H. br-t). 1.1 - 1.8 (8H. m), 1.26 (6H. s).

1.99 (3H. s). 2.08 (3H. s). 2.78 (2H. t). 3.10 (2H. t).

3.37 (2H. t). 3.48 (2H. s). 4.00 (1H. br-s). 6.35 (1H. s).

7.81 (1H. s)

実施例29: 0.87 (3H. br-t), 1.1 - 1.8 (8H. m), 1.28 (6H. s).

2.07 (6H. s). 2.12 (3H. s). 2.84 (2H. t). 3.14 (2H. t).

3.43 (2H, t), 4.20 (2H, s), 6.48 (1H, s), 7.35 (1H, s)

実施例30: 0.87 (3H, br-t), 1.1 - 1.8 (8H, m), 2.15 (6H, s),

2.82 (2H, t), 3.16 (2H, t), 3.43 (2H, t), 6.43 (1H, s),

7, 42 (2H, m), 8.22 (1H, m), 8.75 (1H, m), 9.16 (1H, br-s)

実施例31: 0,90 (6H. d), 1.3 - 1.8 (3H. m), 1.36 (9H. s),

2.09 (3H, s). 2.16 (3H, s). 2.92 (2H, t). 3.16 (2H, t).

3.54 (2H, t), 6.65 (1H, s), 7.65 (1H, br-s)

実施例32: 0.94 (6H. d), 1.33 (9H. s), 1.7 - 2.0 (1H. m),

2.04 (3H. s). 2.10 (3H. s). 2.82 (2H. t). 2.94 (2H. t).

3.38 (2H, t), 6.37 (1H, s), 6.70 (1H, br-s)

実施例33: 0.85 (3H, br-t), 1.1 - 1.8 (8H, m), 1.44 (6H, s),

2.03 (3H. s). 2.08 (3H. s), 2.80 (2H, t), 3.14 (2H. t).

3.41 (2H, t), 4.50 (2H, s), 6.37 (1H, s), 7.04 (1H, br-s).

7.40 (2H, m), 8.28 (1H, m), 8.75 (1H, m), 9.21 (1H, d)

実施例34: 0.88 (3H, br-t), 1.1 - 1.8 (8H, m), 1.23 (3H, t).

1.27 (6H, s). 2.07 (3H. s). 2.10 (3H. s). 2.81 (2H. t).

3.18 (2H, t), 3.41 (2H, t), 3.48 (2H, s), 3.55 (2H, q),

6.37 (1H, s). 8.00 (1H. br-s)

実施例35: 0.88 (3H. br-t), 1.1 - 1.8 (14H. m), 1.24 (6H. s).

2.10 (6H. s), 2.50 (2H. t), 2.90 (2H. t), 2.8 - 3.6 (8H. m).

6.39 (1H. s), 7.00 (1H. br-s)

実施例36: 0.87 (3H, br-t), 1.2 - 1.9 (2H, m), 1.35 (9H, s).

2.08 (3H, s), 2.15 (3H, s), 2.93 (2H, t), 3.12 (2H, t).

3.50 (2H, t), 6.30 (1H, s), 7.40 (1H, br-s)

さらに、上記実施例1~4のいずれかと同様の方法にて、表3~表9に示す化合物を製造することができる。

実施例	R1	R*	R*	R°	R*
37	-CH ₃	-н	-CH ₂	-C(CH _a) _a	-CH ₂ -CH=C(CH ₃) ₂
38	-CH ₂	-н	-CH ₃	-C(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₄ SO ₂ Na
39	-сн.	-н	-CH2	-C(CH ₃) ₃	-(CH ₂) ₂ -N
40	-CH:	-H	-CH ₃	-C(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₄ -N
41	-CH:	-н	-CH:	-C(CH _a) _a	-(CH ₂) ₂ -N_N-CH ₃
42	-CH ₃	-н	-CH3	\rightarrow	-CH ₂ CH ₂
43	-CH:	-н	-CH:	-0	-(CH ₂) ₂ CH ₂
· 44	-CH ₃	-H	-CH:	-CH₂NH₄.	-(CH ₂) ₅ CH ₃
45	-CH3	-н	-CH:	- O	-(CH ₂) sCOOH
46	-CH,	-H	-CH ₂	——TCH.CH.COOH	-(CH ₂) ₅ CH ₂
47	-СН.	-н	-CH:	CN-CH₃	-(CH ₂) ₅ CH ₂
48	-CH ₃	-н	-CH.	-C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₄ N	-(CH ₂) ₅ CH ₂
49	-сн.	-н	-CH:	-C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₄ N	-(CH ₂) _s CH _s
50	-CH:	-н	-CH:	-C(CH ₂) 2CH ₂ OCCH ₂ N CH ₃	-(CH ₂) ₆ CH ₈
51	-CH ₂	-н	-СН:	-C(CH ₃) ₃ -(CH ₃) ₃ -	-CH ₂ CH ₃
52	-CH ₃	-н	-CH.	-(CH ₂) ₄ OC(CH ₂) ₃	-(CH ₂) ₃ CH ₃
53	-CH:	-H	-CH ₃	-C(CH ₃) ₂ -(CH ₂) ₂ 0 -	-(CH ₂) ₃ CH ₃

PCT/JP95/01873

表 4

実施例	R1 .	R²	R²	R*	R ^s
54	-CH ₂	-н	−CH₃	-C(CH ₃) ₂ -(CH ₂) ₆ -N-CH ₃ CH ₂ -	-CH ₂ CH ₃
55	-CH ₃	-H	-CH ₂	-C(CH ₂) ₂ -(CH ₂) ₄ -N	-CH2CH2
56	-CH ₂	-н	-CH ₃	-C(CH ₂) ₂ -(CH ₂) ₄ -N	-CHzCHz
57	-CH ₃	-н	-CH ₂	-CH ₂ C(CH ₃) ₃	-(CH ₂) ₈ CH ₃
58	-CH:	-н	-CH ₃	-C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₂ SO ₂ Na	-(CH ₂) ₅ CH ₃
59	-CH ₂	-н	-CH _a	-CH2C(CH3)2(CH2)2SO3Na	-(CH ₂) _E CH ₃
60	-CH :	-н	-CH ₃	H ₂ C H ₂ C	-(CH ₂) sCH ₃
61	-СН з	-н	-CH _a	H.C.N-CH.	-(CH ₂) ₅ CH ₃
62	-н	-н	-OCH ₂	-C(CH ₂) ₂	-(CH ₂) • CH ₃
63	-н	-н	-0CH ₃	-C(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₄ CH ₃
64	-н	-н	-OCH(CH ₃) ₃	-C(CH ₂) ₂	-(CH ₂) _* CH ₃
65	-н	-н	-OCH(CH ₃) ₂	-C(CH ₄) ₄	-(CH ₂) ₄ CH ₃
66	-н	-н	-OCH(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₂ CH ₃	-(CH ₂) ₈ CH ₃
67	-н	-H	-OCH(CH ₃) ₂	-(CH ₂) ₈ CH ₃	-(CH ₂) ₈ CH ₃

PCT/JP95/01873

表 5

実施例	R1	R1 R2		-R*-R*-
68 69 70 71	-CH: -CH: -CH: -CH:	-H -H -H -H	-CH ₃ -CH ₃ -CH ₃	-C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₂ CH ₂ C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₂ C(CH ₃) ₂ CH ₂ OCOC(CH ₂) ₃ C(CH ₃) ₂ CH ₂ OCOC(CH ₃) ₃ (CH ₂) ₃ -

$$R^2$$
 R^4
 R^5

表 6 R⁴=-NHCONH-R⁷

実施例	R1	R*	R3	R ⁷	R ^s
72	-н	-н	-CH:	-C(CH ₂):	-(CH ₂) *CH*
73	-CH ₂	-H	-CH.	$\overline{}$	-(CH ₂) _s CH ₂
74	-OCH:	-н	-OCH ₂	-C(CH ₂) ₃	-(CH ₂) ₅ CH ₂
75	-CH ₃	-H	-CH's	-C(CH ₂),	-(CH ₂) _a CH ₂
76	-CH:	-H	-CH _a	$\overline{}$	-(CH ₂) ₂ CH ₃
77	-CH:	-H	-CH ₂	-C(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₇ CH ₃
78	-CH:	-н	-CH3	-C(CH ₁) ₃	-CH2CH3
79	-CH ₃	-H	-CH ₂	\rightarrow	-CH2CH2
80	-CH:	-H	-CH ₂	-(CH ₂) ₅ CH ₂	-(CH ₂) sCH ₂
81	-H	-H	-CH _a	-CH _a	-(CH ₂) ₅ CH ₂
82	-H	-H	-СН2	-(CH ₂) ₂ CH ₂	-(CH ₂) ₅ CH ₃
83	-H	-H	-CH2	-(CH ₂) ₅ CH ₃	-(CH ₂) ₅ CH ₂
84	-H	-н	-CH:	-CH ₃	-(CH ₂) ₇ CH ₂
85	-H	-H	-CH.	-(CH ₂) ₂ CH ₂	-(CH ₂) ₇ CH ₂
86	-H	-н	-CH:	-(CH ₂) ₅ CH ₃	-(CH ₂), CH ₃
87	-H	-H	-OCH ₃	-CH ₂	-CH2CH2
88	-H	-H	-OCH ₃	-(CH ₂) ₃ CH ₃	-CH ₂ CH ₃
89	-н	-H	-OCH:	-(CH ₂) ₅ CH ₃	-CH2CH3
90	-H	-H	-OCH ₃	-CH:	-(CH ₂) ₂ CH ₂
91	-H	-H	-OCH:	-(CH ₂) ₃ CH ₃	-(CH ₂) ₂ CH ₃
92	-H	-H	-OCH ₃	-(CH ₂) ₅ CH ₃	-(CH ₂) ₃ CH ₃

PCT/JP95/01873

表 7

$$R^2 = -NHCONH - R^7$$

実施例	R1	R3	R4	R ⁷	R ^s
93 94 95	-H -CH ₃ -OCH ₃	-CH ₃ -CH ₃ -OCH ₃	-н -н -н	-C(CH ₂) ₂ -C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃ -C(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₅ CH ₃ -(CH ₂) ₅ CH ₃ -(CH ₂) ₅ CH ₂
96 97	-CH ₂	-CH ₂	-H -H	-C(CH ₃) ₂ -C(CH ₃) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃	-(CH ₂) ₃ CH ₃ -(CH ₂) ₃ CH ₃
98 99	-CH ₃	-CH ₂	-H	-C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₅ CH ₃ -C(CH ₃) ₃	-(CH ₂) ₃ CH ₃ -(CH ₂) ₇ CH ₃
100 101	-CH ₃	-CH ₃	-H -H	-C(CH ₂) ₂ -C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₅ CH ₂	-CH ₂ CH ₃
102	-CH ₃	-CH:	-H -H	-(CH ₂) _a CH _a -(CH ₂) _i CH _a	-(CH ₂) ₅ CH ₃ -(CH ₂) ₅ CH ₃

wo 96/09287

PCT/JP95/01873

表 8

$$R^2 = -NHCO - R^4$$

実施例	R¹	R³	R ⁴	R*	R*
104 105 106 107 108	-H -H -H -H	-OCH: -OCH: -OCH: -OCH: -OCH:	-н -н -н -н -н	-CH ₂ -(CH ₂) ₃ CH ₃ -(CH ₂) ₃ CH ₃ -CH ₃ -(CH ₂) ₃ CH ₃	-CH ₂ CH ₃ -CH ₂ CH ₃ -CH ₂ CH ₃ -(CH ₂) ₃ CH ₃ -(CH ₂) ₃ CH ₃

PCT/JP95/01873

WO 96/09287

$$B_4 = -MHCO-B_0$$

実施例	R¹	R²	R3	Re.	R*
109 110 111 112 113 114 115	-CH: -H: -CH: -OCH: -CH: -CH:	-H -H -H -H -H -H	-CH: -CH: -CH: -CH: -CH: -CH: -CH:	-C(CH ₂) ₃ -C(CH ₂) ₂ -C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃ -C(CH ₂) ₃ -C(CH ₂) ₃ -C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃ -C(CH ₃) ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃	-(CH ₂) ₅ CH ₂ -(CH ₂) ₅ CH ₂ -(CH ₂) ₅ CH ₂ -(CH ₂) ₅ CH ₃ -(CH ₂) ₅ CH ₂
116 117 118	-CH: -CH: -CH:	-н -н -н	-CH: -CH: -CH:	-C(CH ₂) ₂ -C(CH ₂) ₂ -C(CH ₂) ₂ (CH ₂) ₅ CH ₃	-(CH ₂) ₇ CH ₃ -CH ₂ CH ₃ -CH ₂ CH ₃

WO 96/09287 PCT/JP95/01873

実験例1:ACAT阻害作用

体重2~2.5 kgの雄性日本白色ウサギに、高コレステロール飼料(コレステロール1%を添加した飼料、日本クレア)を1日100gずつ与え、4週間飼育した後、麻酔下に放血屠殺し小腸を摘出した。小腸粘膜を剝離収集し、ホモジネートとした後、4℃、10.000rpmで15分間遠心分離した。得られた上清をさらに4℃、41.000rpmで30分間遠心分離し、ミクロゾーム分画を得た。このミクロゾーム懸濁液を酵素標本とし、ジメチルスルホキシド(DMSO)またはDMSOに溶解した被験化合物溶液5μ1を添加し、さらに、反応用緩衝液に基質となる〔1-14℃〕ーオレオイルCoAを加えた。37℃で5分間インキュベーションした後、クロロホルムーメタノール混液を加え、反応を停止させた。これに水を加えて混合した後クロロホルム層を分取し、溶媒を蒸発乾固させた後へキサンに溶解し、シリカゲルプレートを用いて薄層クロマトグラフィーを行った。シリカゲルプレート上のオレオイルコレステロールのスポットをかきとり、液体シンチレーションカウンターで定量した。被験化合物のACAT阻害活性をオレオイルコレステロール生成阻害率(%)〔対照と比較してどれだけオレオイルコレステロール生成が阻害されたか〕で表した。

結果を表10~11に示す。

実験例2:血清総コレステロール低下作用

体重180~200gのウイスター系雄性ラットに、高コレステロール飼料(コレステロール1%、コール酸0.5%、ココナッツオイル10%を添加した飼料、日本クレア)を自由に摂取させて3日間飼育した。この間、5%アラビアゴム溶液に懸濁させた被験化合物10~100mg/kgを、上配試験動物に1日1回、3日間強制経口投与した。対照動物には5%アラビアゴム溶液のみを投与した。最終投与後、試験動物を絶食させ、5時間後に採血した。血清総コレステロール値を市販の測定キット(コレステロールーEーテストワコー、和光純薬)を用いて測定した。被験化合物の活性を血清総コレステロール低下率(%)(対照と比較してどれだけ血清総コレステロールが低下したか)で表した。

PCT/JP95/01873

結果を表10~11に示す。

実験例3:LDL過酸化阻害作用

体重2~2. 5 k g の雄性日本白色ウサギに、高コレステロール飼料(コレステロール1%を添加した飼料、日本クレア)を1日100gずつ与え、4週間飼育した後、頸動脈より採血し、血漿を得た。続いて、血漿から超遠心分離法によりLDLを分画して1昼夜透析した後、4℃で保存した。LDL(400μg)および硫酸銅水溶液(終濃度5μM)を緩衝化Ham F-10メジウム(GIBCO. USA)2m1中に加え、DMSOまたはDMSOに溶解した被験化合物溶液20μ1を添加し、37℃で24時間インキュペーションした。インキュベーション終了後、メジウム中の過酸化LDLをチオバルビツール酸法で発色させてマロンジアルデヒドとして定量した。被験化合物の活性をマロンジアルデヒド生成阻害率(%)〔対照と比較してどれだけマロンジアルデヒド生成が阻害されたか〕で表した。 結果を表10~11に示す。

実験例4:血漿脂質過酸化阻害作用

結果を表10~11に示す。

₩O 96/09287

PCT/JP95/01873

表10

被験 化合物	実験例 1 結果 (%) * 1	実験例 2 結果 (%) * 2	実験例 3 結果 (%) * 3	実験例 4 結果 (%) * 4
実施例 1	76. 6 **	12.9 ***	99. 2	94. 3
実施例 2	59.9 **	-	99. 5	95. 8
実施例3	97.5 **	54. 4 **	93. 3	90. 4
実施例 4	94. 9 **	21.4	59. 5	92. 0
実施例 6	99.8 **	53. 3 **	24. 8	37. 4
実施例7	96. 2 **	19. 2 **	86. 6	86. 4
実施例8	99.7 **	48.0 **	91.9	85. 1
実施例 9	81.3 **	51.3 **	93. 7	81.6
実施例10	98.7 **	55.2 **	18.3	82. 6
実施例11	99. 2 **	59.5 °	91. 6	78. 8
実施例12	71.9 **	30.3 **	90.3	74. 9
実施例13	96. 0 **	28. 4 **	82. 4	87. 1
実施例14	96. 6 **	53.9 **	88. 3	93. 1
実施例15	93.1 **	35. 0 °	12. 3	90.1
実施例17	96.7 ••	27.0 •	89. 6	91.1
実施例18	69. 6 *	22. 3 **	34. 0	87. 1
実施例20	22.7 •	7.8 *	67. 8	91. 1
実施例21	94. 4 ••	28.3	92. 1	91. 4
実施例22	78.5 **	38. 6 ***	40. 6	92. 8
実施例23	88.8 **	23.6 **	54.8	90. 5

*1:ACAT阻害率(濃度 *:10-4M、**:10-5M)

*2:血清総コレステロール低下率(投与量 *:10mg/kg/day、

: 30mg/kg/day 、 *: 100mg/kg/day)

*3:LDL過酸化阻害率(濃度:10-8M)

* 4:血漿脂質過酸化阻害率(濃度:10⁻⁵M)

PCT/JP95/01873

表11

被職 化合物	実験例 1 結果 (%) *1	実験例 2 結果 (%) * 2	実験例 3 結果 (%) * 3	実験例 4 結果 (%) * 4
実施例24	97.1 **	28. 3 **	42. 2	90. 5
実施例25	96. 8 **	50.5 **	92. 2	93. 1
実施例26	26.5 **	37.4 **	43. 3	90. 1
実施例27	95.5 **	56.9 **	92. 2	91.1
実施例28	79. 4 **	20.8 ***	82. 2	91. 1
実施例29	86. 6 **	6.9 **	91. 9	91.1
実施例30	83. 0 **	25. 7 ***	94. 1	91.8
実施例31	93. 8 **	49. 0 **	90. 3	90. 8
実施例32	93. 9 **	57.4 **	85. 3	89. 1
実施例33	82. 2 **	7.2 **	87. 0	89. 5
実施例34	91.0 **	50.2 **	82. 9	89. 8
実施例35	84. 6 **	20.8 **	71.9	91.4
実施例36	95. 9 **	50. 2 **	83. 2	89. 1
YM-750	92. 3 **	43. 8 **	0	-
Probucol	3. 4 **	7.3 •	89. 4	87.5

*1:ACAT阻害率(濃度 *:10-4M、**:10-4M)

*2:血清総コレステロール低下率(投与量 *:10mg/kg/day、

: 30mg/kg/day 、 *: 100mg/kg/day)

*3:LDL過酸化阻害率(濃度:10-5M)

*4:血漿脂質過酸化阻容率(濃度:10-5M)

YM-750:1-シクロヘプチル-1-((2-フルオレニル)メチル)

- 3 - (2, 4, 6 - トリメチルフェニル) ウレア

Probucol: 4, 4' -イソプロピリデンジチオビス(2, 6-ジ

-t-プチルフェノール)

PCT/JP95/01873

製剤例1

下記の組成よりなる錠剤を、通常の方法で製造する。

実施例3の化合物

25 mg

ポリビニルピロリドン

20mg

デンプン

75mg

ステアリン酸マグネシウム

2 mg

製剤例2

下記の組成よりなるカプセル剤を、通常のカプセル充填方法で製造する。

実施例 6 の化合物

100mg

乳糖

25 mg

ステアリン酸マグネシウム

1 mg

本発明のヘテロ環誘導体およびその医薬上許容される塩は、優れたACAT阻害作用および脂質過酸化阻害作用を示し、ACAT阻害剤および脂質過酸化阻害剤として有用である。即ち、動脈硬化症、高脂血症、糖尿病における動脈硬化性病変、脳および心臓等の虚血性疾患等の予防および治療に有用である。

PCT/JP95/01873

請求の範囲

1. 一般式(1)

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & R^4 & R^4 \\
\hline
R^4 & R^8
\end{array}$$
(1)

(式中、R¹、R²、R² およびR⁴ のいずれか1つは-NHCO-R⁴ {R⁴ は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアル キル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル基、置換基を有して いてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基 を有していてもよいヘテロサイクル基、置換基を有していてもよいヘテロサイク リックアルキル基、-R^SO,A、-RPPO,B(R^およびRPはそれぞ れアルキレン基を、AおよびBはそれぞれアルカリ金属または水素原子を示す)、 -NR'R'(R'は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有してい てもよいシクロアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル 基、置換基を有していてもよいアリール基または置換基を有していてもよいアリ ールアルキル基を、R®は水素原子または低級アルキル基を示す)または-R® -OCOR10(R はアルキレン基を、R10は置換基を有していてもよいアルキ ル基、債換基を有していてもよいヘテロサイクル基または債換基を有していても よいヘテロサイクリックアルキル基を示す)を示す)で表される基を示し、また 残りの3つは同一または異なっていてもよくそれぞれ独立して、水素原子、低級 アルキル基または低級アルコキシ基を示し、R⁵ は置換基を有していてもよいア ルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を有していても よいシクロアルキルアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基 を有していてもよいアリールアルキル基、置換基を有していてもよいヘテロサイ クル基、置換基を有していてもよいヘテロサイクリックアルキル基、アルケニル

PCT/JP95/01873

基、アルキニル基、ジアルキルアミノアシルオキシアルキル基、 $-R^{\circ}SO_{\circ}D$ または $-R^{\circ}PO_{\circ}E(R^{\circ}$ および R° はそれぞれアルキレン基を、DおよびEはそれぞれアルカリ金属または水素原子を示す)を示し、また、 R° が $-NHCO-R^{\circ}$ である場合には R° と R° が一緒になって環を形成していてもよく、Mは1または2を示す。〕

で表されるヘテロ環誘導体またはその医薬上許容される塩。

2. 1 - プチルー 3 - (1 - ヘキシルー 4, 6 - ジメチルインドリンー <math>5 - イル) ウレア、

1-プチル-3-(1-ヘキシル-4, 6-ジメチルインドリン-7-イル) ウレア、

 $N-(1-\alpha+2\mu-4, 6-3)+\mu-1$

 $N-(1-\alpha+2)n-4$, 6-3xfndndndndndnndnn

 $N-(1-\mathcal{N})-4$, $6-\mathcal{Y}+\mathcal{N}-1$

N-(1-4) 7-4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9 3+4 4, 8-9

 $N - (1 - \sqrt{1 + 2}) - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $6 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 4$, $7 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 2$, $7 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 2$, $7 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 2$, $7 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 2$, $7 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 2$, $7 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 2$, $7 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 2$, $7 - 2 \times 2 + \sqrt{1 + 2} = 7 - 2$, 7

 $N-(1-\Delta+2)n-4$, 6-2)x+n+2+1-7-4+0, -2, 2-2)x+1-8-x+2+2+1-7-4+0

N - (1 - x + 2) T - 2 T - 4

PCT/JP95/01873

2-ジメチルプロパンアミド、

 $N-(1-L^2 U) \frac{1}{2} \frac{1}{2}$

 $N-(1-\Delta+2)n-4$, 6-3メチルインドリンー7-4ル) -2, 6-3メチルピペリジノプロパンアミド

から選ばれる請求の範囲1記載のヘテロ環誘導体またはその医薬上許容される塩。 3. ①一般式(II)

【式中、R®は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基を有していてもよいへテロサイクル基、置換基を有していてもよいへテロサイクリックアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、ジアルキルアミノアシルオキシアルキル基、-R®SO。Dまたは-R®PO。E(R®およびR®はそれぞれアルキレン基を、DおよびEはそれぞれアルカリ金属または水素原子を示す)を示し、R¹¹、R¹²、R¹³は同一または異なっていてもよくそれぞれ独立して、水素原子、低級アルキル基または低級アルコキシ基を示し、mは1または2を示す。)

で表されるアミン(以下、化合物(II)という)と、一般式(III)

R'NCO (III)

【式中、R[†] は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよ

WO 96/09287 PCT/JP95/01873

いシクロアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基または置換基を有していてもよいアリールアルキル基を示す。〕

で表されるイソシアナートを反応させる工程を経るか、

②化合物([[) と、一般式([V)

 $R^{\bullet} - COX$ (IV)

で表されるハロゲン化合物を反応させる工程を経るか、

③化合物 (II) と、一般式 (V)

R"COOH (V)

〔式中、R"は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基を有していてもよいへテロサイクル基または置換基を有していても

PCT/JP95/01873

よいヘテロサイクリックアルキル基を示す。〕 で表されるカルボン酸またはその反応性誘導体を反応させる工程を経るか、 ④一般式 (VI)

$$\begin{array}{c|c}
R_{12} & & & \\
\hline
R_{13} & & & \\
\hline
OCN & & & \\
\hline
R_2
\end{array}$$
(VI)

(式中、R⁵ は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基を有していてもよいへテロサイクル基、置換基を有していてもよいへテロサイクリックアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、ジアルキルアミノアシルオキシアルキル基、-R⁵ SO₂ Dまたは-R⁵ PO₃ E(R⁵ およびR⁵ はそれぞれアルキレン基を、DおよびEはそれぞれアルカリ金属または水素原子を示す)を示し、R¹¹、R¹²、R¹³は同一または異なっていてもよくそれぞれ独立して、水素原子、低級アルキル基または低級アルコキシ基を示し、mは1または2を示す。)

で表されるイソシアナートと、一般式(Vil)

HNR'R' (VII)

〔式中、R¹ は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル基、置換基を有していてもよいアリールをまたは置換基を有していてもよいアリールアルキル基を、R⁸ は水素原子または低級アルキル基を示す。〕で表されるアミンを反応させる工程を経るか、または、

⑥一般式(VIII)

PCT/JP95/01873

$$\mathbb{R}^{2}$$

$$\mathbb{R}^{4}$$

$$\mathbb{R}^{1}$$
(VIII)

〔式中、R¹、R²、R² およびR⁴ のいずれか1つは-NHCO-R¹ {R¹ は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアル キル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル基、置換基を有して いてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基 を有していてもよいヘテロサイクル基、置換基を有していてもよいヘテロサイク リックアルキル基、-R^SO:A、-R*PO:B(R^およびR*はそれぞ れアルキレン基を、AおよびBはそれぞれアルカリ金属または水素原子を示す)、 -NR⁷R⁸ (R⁷ は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有してい てもよいシクロアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル 基、置換基を有していてもよいアリール基または置換基を有していてもよいアリ ールアルキル基を、R・は水素原子または低級アルキル基を示す)または-R・ -OCOR10(R0はアルキレン基を、R10は置換基を有していてもよいアルキ ル基、置換基を有していてもよいヘテロサイクル基または置換基を有していても よいヘテロサイクリックアルキル基を示す)を示す)で表される基を示し、また 残りの3つは同一または異なっていてもよくそれぞれ独立して、水素原子、低級 アルキル基または低級アルコキシ基を示し、mは1または2を示す。] で表される化合物と、一般式(IX)

 $R^{5}X$ (IX)

〔式中、R⁵ は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基を有していてもよい

PCT/JP95/01873

ヘテロサイクリックアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、ジアルキルアミノ アンルオキシアルキル基、 $-R^{\circ}$ SO。Dまたは $-R^{\circ}$ PO。E(R° および R はそれぞれアルキレン基を、DおよびEはそれぞれアルカリ金属または水素原子を示す)を示し、Xはハロゲン原子を示す。)

で表される化合物を反応させる工程を経ることを特徴とする、一般式(1)

$$\mathbb{R}^{2} \xrightarrow{\mathbb{R}^{4}} \mathbb{R}^{5}$$
 (1)

(式中、R¹、R¹、R¹ およびR¹ のいずれか1つは-NHCO-R¹ (R¹ は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアル キル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル基、置換基を有して いてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基 を有していてもよいヘテロサイクル基、置換基を有していてもよいヘテロサイク リックアルキル基、-R^SO.A、-RPPO.B(R^およびRPはそれぞ れアルキレン基を、AおよびBはそれぞれアルカリ金属または水素原子を示す)、 -NR'R" (R'は置換基を有していてもよいアルキル基、置換基を有してい てもよいシクロアルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキルアルキル 基、置換基を有していてもよいアリール基または置換基を有していてもよいアリ ールアルキル基を、R は水素原子または低級アルキル基を示す)または-R* -OCOR¹⁰ (R⁰ はアルキレン基を、R¹⁰は置換基を有していてもよいアルキ ル基、置換基を有していてもよいヘテロサイクル基または置換基を有していても よいヘテロサイクリックアルキル基を示す)を示す〉で表される基を示し、また 残りの8つは同一または異なっていてもよくそれぞれ独立して、水素原子、低級 アルキル基または低級アルコキシ基を示し、R⁵ は置換基を有していてもよいア ルキル基、置換基を有していてもよいシクロアルキル基、置換基を有していても

₩O 96/09287

PCT/JP95/01873

よいシクロアルキルアルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアリールアルキル基、置換基を有していてもよいヘテロサイクル基、置換基を有していてもよいヘテロサイクリックアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、ジアルキルアミノアシルオキシアルキル基、 $-R^{\circ}$ SO。Dまたは $-R^{\circ}$ PO。E(R° および R° はそれぞれアルキレン基を、DおよびEはそれぞれアルカリ金属または水素原子を示す)を示し、また、 R° が-NHCO $-R^{\circ}$ である場合には R° と R° が- 結になって現を形成していてもよく、 R° は1または2を示す。〕

で表されるヘテロ環誘導体またはその医薬上許容される塩の製造方法。

- 4. 請求の範囲1または2記載のヘテロ環誘導体またはその医薬上許容される塩を含有してなる医薬組成物。
- 5. アシルーコエンザイムA:コレステロールアシルトランスフェラーゼ阻害剤 である請求の範囲4記載の医薬組成物。
- 6. 脂質過酸化阻害剤である請求の範囲 4 記載の医薬組成物。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP95/01873

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int. C16 C07D209/08, 401/12, 403/12, 487/06, 498/06, 215/40, A61K31/40, 31/44, 31/445, 31/495, 31/47

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int. C16 C07D209/00-96, 401/00-14, 403/00-14, 487/00-22, 498/00-22, 215/00-60, A61K31/395-55

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

CAS ONLINE

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Х	WO, 94-14801, A (SMITHKLINE BEECHAM PLC), July 7, 1994 (07. 07. 94) (Family: none)	1, 3, 4
х	US, 3,824,230, A (UPJOHN Co.),	1
A	July 16, 1974 (16. 07. 74) (Family: none)	3
A	WO, 92-18462, A (SCHERING COVP.), October 29, 1992 (29. 10. 92) & EP, 508425, A & AU, 9218868, A & EP, 583346, A & JP, 6-505025, A & US, 5416118, A	1 - 6
A	JP, 5-97802, A (Lipha, Lyonnaise Industrielle Pharmaceutique), April 20, 1993 (20. 04. 93) & EP, 506532, A & AU, 9213094, A & FR, 2674522, A & US, 5219859, A	1 - 6
A	<pre>JP, 5-140102, A (Fujisawa Pharmaceutical Co., Ltd.), June 8, 1993 (08. 06. 93)</pre>	1 - 6

X Further documents are list	ed in the continuation of Box C.		See patent family annex.
------------------------------	----------------------------------	--	--------------------------

- Special categories of cited documents:
- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed
- "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
- "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

January 10, 1996 (10. 01. 96)

Date of mailing of the international search report

January 30, 1996 (30. 01. 96)

Name and mailing address of the ISA/

Facsimile No.

Japanese Patent Office

Authorized officer

Telephone No.

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP95/01873

			JP95/U18/3
C (Continu	ation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages		Relevant to claim No.
	& EP, 512570, A & AU, 9215282, A & CA, 2068261, A		
A	WO, 91-9017, A (Takeda Chemical Indust Ltd.), June 27, 1991 (27. 06. 91) & JP, 6-503550, A & EP, 505565, A & US, 5362742, A	tries,	1 - 6
į			

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

1.

国原道を報告 95 /01873 国際出職番号 PCT/JP 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Α. Int. CL CO7D209/08,401/12,403/12,487/06,498/06, 215/40,A61K31/40,31/44,31/445,31/495,31/47 B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC)) Int CL^{\bullet} 007D209/00-96.401/00-14.403/00-14. 487/00-22.498/00-22,215/00-60 A61K31/395-55 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) OAS ON LINE C. 関連すると認められる文献 引用文献の 関連する カテゴリーキ 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 請求の範囲の番号 X WO, 94-14801, A (SMITHKLINE BEECHAM 1,3,4 PLC). 7. 7月. 1994(07. 07. 94)(ファミリーなし) US, 3,824,230, A (UPJOHN Co.). X 1 16. 7月. 1974(16. 07. 74)(ファミリーなし) 3 WO, 92-18462, A (SCHERING COVD.). A 1 - 629. 10月. 1992(29. 10. 92) ▼ C個の統をにも文献が列挙されている。 パテントファミリーに関する別紙を参照。 * 引用文献のカテゴリー 「丁」国際出職日又は優先日後に公表された文献であって出願と 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のため 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの に引用するもの 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規 若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 性又は進歩性がないと考えられるもの (理由を付す) 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の」以上の文 「〇」口頭による開示、使用、展示等に含及する文献 献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性 「P」国際出職日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の日 がないと考えられるもの の後に公表された文献 「&」同一パテントファミリー文献 国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 10.01.96 30.01.96 名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 4 0 8 2 1 7 日本国特許庁(ISA/JP) 英 **#**7 超 郵便番号100 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 3 4 5 3 電話番号 03-3581-1101 内線

	国 展 典 主 報 合	R出版書号 PCT/JP 9 5	/ 01873
C (統含).	間連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、そ	の関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
	& EP, 508425, A & AU, 9218 & EP, 583346, A & JP, 6-50 & US, 5416118, A		
A	JP, 5-97802, A (リファ, リヨントリエル ファルマシューテイク), 20. 4月, 1993(20, 04, 93) & EP, 506532, A & AU, 9213 & FR, 2674522, A & US, 521	0 9 4 , A	1-6
A	JP, 5-140102, A(藤沢楽品工業 8. 6月. 1993(08. 06. 93) & EP, 512570, A & AU, 9215 & CA, 2068261, A		1-6
A	WO, 91-9017, A(武田楽品工業) 27. 6月. 1991(27. 06. 91) & JP, 6-503550, A & EP, 50 & US, 5362742, A		1-6

様式PCT/ISA/210 (第2ページの続き) (1992年7月)

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ OTHER:

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.